

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Kupfer mit Schwefel

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/480/LOG_0295/

finer verdünnter Lösung & hell
 findet man auch in H_2O ,
 flüchtige Säuren, rindem in einem
 geschlossenen Gefäß & für
 verdünnte Säuren für verdünnte.

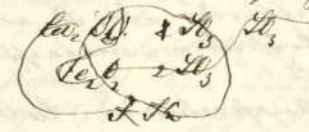
Sauer gähret & -
 & hell mit H_2O zum Kochen
 kann man H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O

hell & blasser als H_2O ,
 Lösung von H_2O & H_2O .

Sauer in H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O

Kupferjodid. Cu_2I_2

ist ein weißer, unvollständiger,
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O



= Cu_2I_2 + H_2O + H_2O & H_2O

Kupfer mit Schwefel.

o Salzschwefelkupfer Cu_2S findet
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O

ist einfachschwefelkupfer Cu_2S
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O
 & H_2O rindem H_2O & H_2O

